

# Periodic Table of the Elements

Period	Transition Elements																					
1	1      2																13      14      15      16      17      18					
2	Li 3 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>1</sup></i> Lithium	Be 4 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup></i> Beryllium															B 5 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>1</sup></i> Boron	C 6 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>2</sup></i> Carbon	N 7 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>3</sup></i> Nitrogen	O 8 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>4</sup></i> Oxygen	F 9 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>5</sup></i> Fluorine	Ne 10 <i>1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup></i> Neon
3	Na 11 <i>[Ne]3s<sup>1</sup></i> Sodium	Mg 12 <i>[Ne]3s<sup>2</sup></i> Magnesium															Al 13 <i>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>1</sup></i> Aluminum	Si 14 <i>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>2</sup></i> Silicon	P 15 <i>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>3</sup></i> Phosphorus	S 16 <i>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>4</sup></i> Sulfur	Cl 17 <i>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>5</sup></i> Chlorine	Ar 18 <i>[Ne]3s<sup>2</sup>3p<sup>6</sup></i> Argon
4	K 19 <i>[Ar]4s<sup>1</sup></i> Potassium	Ca 20 <i>[Ar]4s<sup>2</sup></i> Calcium	Sc 21 <i>[Ar]3d<sup>1</sup>4s<sup>2</sup></i> Scandium	Ti 22 <i>[Ar]3d<sup>2</sup>4s<sup>2</sup></i> Titanium	V 23 <i>[Ar]3d<sup>3</sup>4s<sup>2</sup></i> Vanadium	Cr 24 <i>[Ar]3d<sup>4</sup>4s<sup>1</sup></i> Chromium	Mn 25 <i>[Ar]3d<sup>5</sup>4s<sup>2</sup></i> Manganese	Fe 26 <i>[Ar]3d<sup>6</sup>4s<sup>2</sup></i> Iron	Co 27 <i>[Ar]3d<sup>7</sup>4s<sup>2</sup></i> Cobalt	Ni 28 <i>[Ar]3d<sup>8</sup>4s<sup>2</sup></i> Nickel	Cu 29 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>1</sup></i> Copper	Zn 30 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup></i> Zinc	Ga 31 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>1</sup></i> Gallium	Ge 32 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>2</sup></i> Germanium	As 33 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>3</sup></i> Arsenic	Se 34 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>4</sup></i> Selenium	Br 35 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>5</sup></i> Bromine	Kr 36 <i>[Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>6</sup></i> Krypton				
5	Rb 37 <i>[Kr]5s<sup>1</sup></i> Rubidium	Sr 38 <i>[Kr]5s<sup>2</sup></i> Strontium	Y 39 <i>[Kr]4d<sup>1</sup>5s<sup>2</sup></i> Yttrium	Zr 40 <i>[Kr]4d<sup>2</sup>5s<sup>2</sup></i> Zirconium	Nb 41 <i>[Kr]4d<sup>3</sup>5s<sup>1</sup></i> Niobium	Tc 42 <i>[Kr]4d<sup>4</sup>5s<sup>1</sup></i> Technetium	Ru 43 <i>[Kr]4d<sup>5</sup>5s<sup>1</sup></i> Ruthenium	Rh 44 <i>[Kr]4d<sup>6</sup>5s<sup>1</sup></i> Rhodium	Pd 45 <i>[Kr]4d<sup>7</sup>5s<sup>0</sup></i> Palladium	Ag 46 <i>[Kr]4d<sup>8</sup>5s<sup>1</sup></i> Silver	Cd 47 <i>[Kr]4d<sup>9</sup>5s<sup>2</sup></i> Cadmium	In 48 <i>[Kr]4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup></i> Indium	Sn 49 <i>[Kr]4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup>5p<sup>2</sup></i> Tin	Sb 50 <i>[Kr]4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup>5p<sup>3</sup></i> Antimony	Te 51 <i>[Kr]4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup>5p<sup>4</sup></i> Tellurium	I 52 <i>[Kr]4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup>5p<sup>5</sup></i> Iodine	Xe 54 <i>[Kr]4d<sup>10</sup>5s<sup>2</sup>5p<sup>6</sup></i> Xenon					
6	Cs 55 <i>[Xe]6s<sup>1</sup></i> Cesium	Ba 56 <i>[Xe]6s<sup>2</sup></i> Barium	La 57 <i>[Xe]5d<sup>1</sup>6s<sup>2</sup></i> Lanthanum	Hf 72 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>3</sup>6s<sup>2</sup></i> Hafnium	Ta 73 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>5</sup>6s<sup>2</sup></i> Tantalum	W 74 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>6</sup>6s<sup>2</sup></i> Tungsten	Re 75 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>5</sup>6s<sup>2</sup></i> Rhenium	Os 76 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>6</sup>6s<sup>2</sup></i> Osmium	Ir 77 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>7</sup>6s<sup>2</sup></i> Iridium	Pt 78 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>9</sup>6s<sup>1</sup></i> Platinum	Au 79 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>1</sup></i> Gold	Hg 80 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup></i> Mercury	Tl 81 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup>6p<sup>1</sup></i> Thallium	Pb 82 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup>6p<sup>2</sup></i> Lead	Bi 83 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup>6p<sup>3</sup></i> Bismuth	Po 84 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup>6p<sup>4</sup></i> Polonium	At 85 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup>6p<sup>5</sup></i> Astatine	Rn 86 <i>[Xe]4f<sup>1</sup>5d<sup>10</sup>6s<sup>2</sup>6p<sup>6</sup></i> Radon				
7	Fr 87 <i>[Rn]7s<sup>1</sup></i> Francium	Ra 88 <i>[Rn]7s<sup>2</sup></i> Radium	Ac 89 <i>[Rn]6d<sup>1</sup>7s<sup>2</sup></i> Actinium	Rf 104 <i>[Rn]5f<sup>1</sup>4d<sup>2</sup>7s<sup>2</sup></i> Rutherfordium	Db 105 <i>[Rn]5f<sup>1</sup>4d<sup>3</sup>7s<sup>2</sup></i> Dubnium	Sg 106 <i>[Rn]5f<sup>1</sup>4d<sup>4</sup>7s<sup>2</sup></i> Seaborgium	Bh 107 <i>[Rn]5f<sup>1</sup>4d<sup>5</sup>7s<sup>2</sup></i> Bohrium	Hs 108 <i>[Rn]5f<sup>1</sup>4d<sup>6</sup>7s<sup>2</sup></i> Hassium	Mt 109 <i>[Rn]5f<sup>1</sup>4d<sup>7</sup>7s<sup>2</sup></i> Meitnerium	(266?)	(269?)	110	Mass numbers in parentheses are those of the most stable or most common isotope.									
Lanthanoid Series																		Metals		Nonmetals		
Actinoid Series																						
																		Atomic mass	28.0855	Selected Oxidation States		
																		Symbol	Si	-4 +2 +4		
																		Atomic number	14	Name		
																		Electron configuration	[Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	* The bracketed area represents the electron configuration of a noble gas.		